# 明細書

厚膜および超厚膜対応化学増幅型感光性樹脂組成物 技術分野

[0001] 本発明は、感光性樹脂組成物、さらに詳細には半導体デバイス、フラットパネルディスプレー(FPD)、回路基板、磁気ヘッド等の製造、特に磁気ヘッドの磁極の形成や大規模集積回路(LSI)の接続用端子として用いられるバンプと呼ばれる突起電極形成の際などにおいて好適に用いられる厚膜および超厚膜対応化学増幅型感光性樹脂組成物に関する。

# 背景技術

[0002] LSIなどの半導体集積回路や、FPDの表示面の製造、サーマルヘッドなどの回路 基板の製造等を初めとする幅広い分野において、微細素子の形成あるいは微細加 工を行うために、従来からフォトリソグラフィー技術が用いられている。フォトリソグラフ ィー技術においては、レジストパターンを形成するためにポジ型またはネガ型の感光 性樹脂組成物が用いられている。これら感光性樹脂組成物の内、ポジ型感光性樹脂 組成物としては、アルカリ可溶性樹脂と感光剤としてのキノンジアジド化合物を含有 する組成物が広く用いられている。この組成物は、例えば「ノボラック樹脂/キノンジ アジド化合物」として、多くの文献(例えば、特許文献1~4参照)に種々の組成のも のが記載されている。これらノボラック樹脂とキノンジアジド化合物を含む組成物は、 これまでノボラック樹脂および感光剤の両面から研究開発が行われてきた。

[0003] 特許文献1:特公昭54-23570号公報(1頁)

特許文献2:特公昭56-30850号公報(1頁)

特許文献3:特開昭55-73045号公報(1~4頁)

特許文献4:特開昭61-205933号公報(1頁、3~5頁)

[0004] ところで、磁気ヘッドやバンプなどの厚膜プロセスを必要とする分野では、高アスペクト比のレジストパターンを壁面垂直性よく形成することが必要とされている。しかしながら、上記従来のフォトレジストでは膜厚が厚くなることによる膜の光透過性の問題等から解像性や感度が十分に保てなかったり、所望のレジストパターンが得られないな

どの問題があり改善が求められている。

[0005] これまで厚膜のレジストパターンを形成することができるドライフィルムシステムの感光性樹脂組成物として、ノボラック樹脂、主鎖中に繰り返しアセタール部分を有し、該アセタール部分のアルコール成分の各α一炭素原子が脂肪族であるアセタール化合物、酸発生剤を含有する感光性樹脂組成物(特許文献5参照)、ノボラック樹脂などのアルカリ可溶性樹脂、アセタール化合物、酸発生剤および更にアルキルアクリレートなど特定の添加成分を加えたもの(特許文献6参照)、ノボラック樹脂などのアルカリ可溶性樹脂、アセタール化合物、酸発生剤からなる感光性樹脂組成物(特許文献7参照)が知られている。

また、アセタール化合物と酸発生剤を含有する感光性樹脂組成物として、3種の異なるフェノール類を含むノボラック樹脂、アセタール化合物、酸発生剤を含有する感光性樹脂組成物(特許文献8参照)、アセタール結合を分子内に有するノボラック樹脂、酸発生剤を含有する感光性組成物(特許文献9参照)、ノボラック樹脂、アセタール化合物(クロルベンズアルデヒドージフェノキシエチルアセタール)、酸発生剤(2ーアルコキシフェニルー4,6ビス(トリクロロメチル)ーsートリアジン)を含有するフォトレジスト(特許文献10参照)も知られている。

さらに、バンプの形成に適した10  $\mu$  m以上の厚膜または超厚膜レジスト対応感光性樹脂組成物として、酸解離性官能基を有する重合体、ポリビニル低級アルキルエーテル、酸発生剤を含有する感光性樹脂組成物(特許文献11参照)、磁気ヘッドの製造に適した3  $\mu$  m以上の厚膜レジスト対応感光性樹脂組成物として、全フェノール性水酸基の水素原子の一部が、1,2-ナフトキノンジアジドスルホニル基で置換されているアルカリ可溶性ノボラック樹脂と酸発生剤を含有する感光性樹脂組成物(特許文献12参照)も提示されている。

[0006] 特許文献5:特開昭53-133429号公報(1~17頁)

特許文献6:特開昭57-37349号公報(1~6頁)

特許文献7:特開昭58-114031号公報(1~5頁)

特許文献8:特開昭62-124556号公報(1〜4頁)

特許文献9:特開昭62-215947号公報(1頁、3~5頁)

特許文献10:特開平4-182650号公報(1頁、3~5頁)

特許文献11:特開2001-281863号公報(2頁、4~9頁)

特許文献12:特開2001-312060号公報(2~7頁)

発明の開示

発明が解決しようとする課題

[0007] しかしながら、例えば膜厚20~100 μ mの超厚膜に対応するためには、高アスペクト比で且つ微細な矩形状パターンを形成するための高解像性はもとより、良好なパターンの再現性、露光後の放置時間によるパターン形状、現像時間の変化の安定性、さらには、得られたパターンの耐熱性の向上、また製造コストの面から、製造時のスループット(単位時間当たりの収量)の向上も求められている状況下、さらなる改善が望まれているのが現状である。

上記のような状況に鑑み、本発明は、厚膜並びに超厚膜プロセス対応化学増幅型 感光性樹脂組成物において、高感度で高残膜性を有し、更に塗布性にも優れ、高 解像度で且つ良好なパターンを形成することができ、得られたパターンの耐熱性にも 優れた化学増幅型感光性樹脂組成物を提供することを目的とするものである。

課題を解決するための手段

- [0008] 本発明者らは、鋭意研究、検討を行った結果、例えば10μm厚を超えるような厚膜プロセス或いは20μm厚を超えるような超厚膜プロセスにも使用される化学増幅型感光性樹脂組成物において、アルカリ可溶性ノボラック樹脂、それ自身はアルカリに不溶または難溶であるが、酸の作用により可溶となる樹脂または化合物、放射線の照射により酸を発生する化合物(酸発生剤)およびキノンジアジド基を含む感光剤を含有する特定の感光性樹脂組成物を用いることにより、上記目的が達成できることを見い出し、この知見に基づいて本発明を成したものである。
- [0009] すなわち、本発明は、
  - (A)アルカリ可溶性ノボラック樹脂、
  - (B) それ自身はアルカリに不溶または難溶であるが、酸の作用によりアルカリに可溶となる樹脂または化合物、
  - (C)酸発生剤、

(D)キノンジアジド基を含む感光剤

を含有することを特徴とする化学増幅型感光性樹脂組成物、更には、必要に応じこの化学増幅型感光性樹脂組成物に、

- (E)アルカリ可溶性アクリル系樹脂および
- (F)膜質改善のための架橋剤

を含有することを特徴とする化学増幅型感光性樹脂組成物に関する。

[0010] 以下、本発明をさらに詳細に説明する。

本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物において用いられるアルカリ可溶性ノボラック樹脂(A)としては、従来公知の、アルカリ可溶性樹脂とキノンジアジド基を含む感光剤とを含有する感光性樹脂組成物において用いられているアルカリ可溶性ノボラック樹脂であれば何れのものでもよく、特に限定されるものではない。本発明において好ましく用いることができるノボラック樹脂は、種々のフェノール類の単独あるいはそれらの複数種の混合物をホルマリンなどのアルデヒド類で重縮合することによって得られる。

[0011] 該ノボラック樹脂を構成するフェノール類としては、例えばフェノール、pークレゾール、nークレゾール、oークレゾール、2,3ージメチルフェノール、2,4ージメチルフェノール、2,4ージメチルフェノール、2,5ージメチルフェノール、2,6ージメチルフェノール、3,4ーシメチルフェノール、3,5ージメチルフェノール、2,3,5ートリメチルフェノール、2,3,5ートリメチルフェノール、2,4,5ートリメチルフェノール、メチレンビスフェノール、メチレンビスpークレゾール、レゾルシン、カテコール、2ーメチルレゾルシン、4ーメチルレゾルジン、oークロロフェノール、mークロロフェノール、pークロロフェノール、2,3ージクロロフェノール、mーメトキシフェノール、pーオトキシフェノール、pーブトキシフェノール、oーエチルフェノール、mーエチルフェノール、pーイソプロピルフェノール、αーナフトール、βーナフトールなどが挙げられ、これらは単独でまたは複数の混合物として用いることができる。これらの中でも、mークレゾールとpークレゾールとの2種を同時に用いるなど、2種以上のフェノール化合物を組み合わせて用いる場合、より好ましい結果が得られることが多い。

[0012] また、アルデヒド類としては、ホルマリンの他、パラホルムアルデヒデド、アセトアルデヒド、ベンズアルデヒド、ヒドロキシベンズアルデヒド、クロロアセトアルデヒドなどが挙げられ、これらは単独でまたは複数の混合物として用いることができる。

- [0013] 本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物で用いられるアルカリ可溶性ノボラック樹脂の重量平均分子量は、ポリスチレン換算で5,000~100,000が好ましく、より好ましくは、ポリスチレン換算で5,000~50,000である。
- [0014] 本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物で用いられる、それ自身はアルカリに不溶または難溶であるが、酸の作用によりアルカリに可溶となる樹脂または化合物(B)として、例えばアセタール樹脂または化合物が挙げられる。本発明で用いられる前記アセタール樹脂または化合物としては、先に先行技術文献として挙げた特許文献5~10に記載されるアセタール化合物を含めアセタール樹脂または化合物である限り特に限定されるものではないが、下記一般式(I)で表される構成単位を分子内に有するアセタール樹脂または化合物が好ましいものである。この一般式(I)で表される構成単位を分子内に有するアセタール樹脂または化合物は、ポリスチレン換算重量平均分子量範囲が、100~10,000であるものが好ましく、200~5,000であるものがより好ましい。

[0015] [化2]

- [0016] 上記式(I)中、Rは炭素数1~20のアルキル基であり、好ましくは炭素数3~10の 飽和アルキル基である。より好ましいアルキル基の例を具体的に挙げると、イソプロピ ル基、tert-ブチル基、1-メチルプロピル基、1-エチルプロピル基である。またnは1 ~10であり、好ましくは2~4である。
- [0017] 上記一般式(I)で表されるアセタール樹脂または化合物は、例えば、アルデヒド:R CHO、ジアルコール:RCH(OH) またはアセタール:RCH(OR $^1$ ) (式中Rは上記定義したものを表し、 $R^1$ はアルキル基を表す。)と、一般式:

[0018] [化3]

$$HO - C_2H_4O - H$$

[0019] (式中nは上記定義したものを表す。)

で表されるエチレングリコールまたはポリエチレングリコールを減圧下、50℃にて酸 触媒を用いて反応させることにより得られる、一般式(I)で表される繰り返し単位を有 する重縮合生成物が代表的なものとして挙げられる。

- [0020] 本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物で用いられる、それ自身はアルカリに不溶または難溶であるが、酸の作用によりアルカリに可溶となる樹脂または化合物(B)としては、その他、酸の作用により解裂しうる保護基を有し、酸の作用により解裂した後にアルカリに可溶となる樹脂が挙げられる。前記保護基で保護する前のアルカリに可溶となるベース樹脂はアルカリ可溶性基として、例えば、フェノール性水酸基および/またはカルボキシル基を有するものが挙げられ、具体的には、ビニルフェノール樹脂;イソプロペニルフェノール樹脂;ビニルフェノール、(メタ)アクリル酸もしくはその誘導体、アクリロニトリルおよびスチレンもしくはその誘導体との共重合体;イソプロペニルフェノール、メタクリル酸もしくはその誘導体、アクリロニトリルおよびスチレンもしくはその誘導体とアクリル酸エステル、メタクリル酸・アクリル酸エステル、メタクリル酸・スチレンもしくはその誘導体とアクリル酸エステル、メタクリル酸、メタクリル酸、マレイン酸、無水マレイン酸などとの共重合体;カルボキシル基を有する(メタ)アクリル酸誘導体の重合体もしくは(メタ)アクリル酸など前記(メタ)アクリル酸誘導体を1つのモノマーとする共重合体;およびこれらのポリマー鎖中にケイ素を含む化合物が導入された樹脂を挙げることができる。
- [0021] これらのベース樹脂中における水酸基またはカルボキシル基の水素原子の少なくとも一部を酸の作用で解裂しうる保護基で修飾されたものが、本発明において使用される。保護基としては、水酸基またはカルボキシル基とアセタール構造、エーテル構造、エステル構造をとるものが挙げられるが、好ましい保護基としては、1-エトキシエチル基、tert-ブトキシカルボニル基、tert-ブトキシエステル基が挙げられる。
- [0022] 本発明においては、それ自身はアルカリに不溶または難溶であるが、酸の作用によりアルカリに可溶となる樹脂または化合物(B)は、アルカリ可溶性ノボラック樹脂(A)

100重量部に対し、通常1~50重量部、好ましくは1~30重量部の量で用いられる。

- 本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物において用いられる酸発生剤(C)である [0023] 放射線の照射により酸を発生する化合物としては、放射線の照射により酸を発生する 化合物であればどのようなものも用いることができる。このような酸発生剤としては、従 来化学増幅型レジストにおいて酸発生剤として用いられているものが代表的なものと して挙げられる。このような酸発生剤としては、オニウム塩では、ヨードニウム塩、スル ホニウム塩、ジアゾニウム塩、アンモニウム塩、ピリジニウム塩等が、ハロゲン含有化 合物では、ハロアルキル基含有炭化水素化合物、ハロアルキル基含有複素環式化 合物等(ハロメチルトリアジン誘導体等)が、ジアゾケトン化合物では、1,3-ジケト-2 ージアゾ化合物、ジアゾベンゾキノン化合物、ジアゾナフトキノン化合物等が、スルホ ン化合物では、βーケトスルホン、βースルホニルスルホン等が、スルホン酸化合物で は、アルキルスルホン酸エステル、ハロアルキルスルホン酸エステル、アリールスルホ ン酸エステル、イミノスルホナート等が挙げられる。これらは単独で、または2種以上 混合して使用することができる。本発明においては、酸発生剤(C)は、アルカリ可溶 性ノボラック樹脂100重量部に対し、通常0.02~10重量部、好ましくは0.5~3.0 重量部の量で用いられる。
- [0024] 本発明において用いられる酸発生剤として特に好ましいものは、2-[2-(5-メチルフラン-2-イル)エテニル]-4,6-ビス-(トリクロロメチル)-s-トリアジンに代表されるトリアジン系あるいは5-メチルスルホニルオキシイミノ-5H-チオフェン-2-イリデン-2-メチルフェニルアセトニトリルに代表されるシアノ系の酸発生剤である。
- [0025] 本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物において用いられるキノンジアジド基を含む感光剤(D)は、キノンジアジド基を有する感光剤であれば何れのものでもよいが、例えば、ナフトキノンジアジドスルホン酸クロリドやベングキノンジアジドスルホン酸クロリドのようなキノンジアジドスルホン酸ハライドとこの酸ハライドと縮合反応可能な官能基を有する低分子化合物または高分子化合物とを反応させることによって得られるものが好ましい。ここで酸ハライドと縮合可能な官能基としては水酸基、アミノ基等が挙げられ、特に水酸基が好適である。これらキノンジアジド基を含む感光剤は、本発明においては、化学増幅型感光性樹脂組成物中のアルカリ可溶樹脂成分100重量部

に対して通常1〜30重量部、好ましくは3〜15重量部の量で用いられる。本発明の 化学増幅型感光性樹脂組成物においては、前記のキノンジアジド基を含む感光剤 は一種単独で用いられてもよいし、二種以上が併用されてもよい。

- [0026] 一方、本発明において用いられるアルカリ可溶性アクリル系樹脂(E)としては、(E-1)アルカリ可溶性のポリアクリル酸エステル、(E-2)アルカリ可溶性のポリメタクリル酸エステル、および(E-3)少なくとも一種のアクリル酸エステルと少なくとも一種のメタクリル酸エステルとを構成単位として含むアルカリ可溶性のポリ(アクリル酸エステル・メタクリル酸エステル)を挙げることができる。これらのアクリル系樹脂は単独で用いることも、二種以上を併用することもできる。本発明においては、アルカリ可溶性アクリル系樹脂(E)は必要に応じ用いればよく、アルカリ可溶性ノボラック樹脂(A)100重量部に対し、0~200重量部、通常2~200重量部、好ましくは10~50重量部の量で用いられる。本発明においては、アルカリ可溶性アクリル系樹脂を用いることにより、レジスト膜の耐熱性が改善されるという効果が得られる。
- [0027] これらアクリル系樹脂は、樹脂をアルカリ可溶性とするため、単量体成分として有機酸単量体、ヒドロキシ基を側鎖に有するアクリル酸エステルあるいはメタクリル酸エステルを共重合成分として含むものが好ましく用いられるが、樹脂にアルカリ可溶性を付与する共重合体成分が、これら有機酸単量体あるいはヒドロキシ基を側鎖に有するアクリル酸エステルあるいはメタクリル酸エステルに限られるものではない。
- [0028] 前記アルカリ可溶性のポリアクリル酸エステル、ポリメタクリル酸エステル、あるいはポリ(アクリル酸エステル・メタクリル酸エステル)を構成する単量体成分としては、アクリル酸エステル、メタクリル酸エステル、有機酸単量体およびその他の共重合性単量体が挙げられる。これら重合体を構成する単量体成分の内、アクリル酸エステル、メタクリル酸エステル、有機酸単量体の例としては、下記のものが好ましいものとして挙げられる。

### [0029] アクリル酸エステル:

メチルアクリレート、エチルアクリレート、nープロピルアクリレート、nーブチルアクリレート、nーへキシルアクリレート、イソプロピルアクリレート、イソブチルアクリレート、tーブチルアクリレート、シクロヘキシルアクリレート、ベンジルアクリレート、2ークロルエチル

アクリレート、メチルーαークロルアクリレート、フェニルーαーブロモアクリレートなど [0030] メタクリル酸エステル:

メチルメタクリレート、エチルメタクリレート、nープロピルメタクリレート、nーブチルメタクリレート、nーへキシルメタクリレート、イソプロピルメタクリレート、イソブチルメタクリレート、フェニルメタクリレート、シクロへキシルメタクリレート、ベンジルメタクリレート、フェニルメタクリレート、1ーフェニルエチルメタクリレート、2ーフェニルエチルメタクリレート、フルフリルメタクリレート、ジフェニルメチルメタクリレート、ペンタクロルフェニルメタクリレート、ナフチルメタクリレート、イソボロニルメタクリレート、ヒドロキシエチルメタクリレート、ヒドロキシプロピルメタクリレートなど

### [0031] 有機酸単量体:

アクリル酸、メタクリル酸、クロトン酸などのモノカルボン酸、イタコン酸、マレイン酸、フマル酸、シトラコン酸、メサコン酸などのジカルボン酸およびこれらジカルボン酸の無水物、2-アクリロイルハイドロジェンフタレート、2-アクリロイルオキシプロピルハイドロジェンフタレートなど

- [0032] なお、その他の共重合性単量体としては、マレイン酸ジエステル、フマル酸ジエステル、スチレンおよびスチレン誘導体、例えば、4ーフルオロスチレン、2,5ージフルオロスチレン、2,4ージフルオロスチレン、pーイソプロピルスチレン、oークロルスチレン、4ーアセチルスチレン、4ーベンゾイルスチレン、4ープロモスチレン、4ーブトキシカルボニルスチレン、4ーブトキシメチルスチレン、4ープチルスチレン、4ーエチルスチレン、4ースキシルスチレン、4ーメトキシスチレン、4ーメチルスチレン、2,4ージメチルスチレン、2,5ージメチルスチレン、2,4,5ートリメチルスチレン、4ーフェニルスチレン、4ープロポキシスチレンなど、アクリロニトリル、(メタ)アクリルアミド、酢酸ビニル、塩化ビニル、塩化ビニリデンなどが挙げられる。その他の共重合性単量体としては、スチレンおよびスチレン誘導体が好ましいものである。これらその他の共重合性単量体は、必要に応じて用いればよく、その量もアクリル系樹脂が本発明の目的を達成しうる範囲内の量で用いられる。
- [0033] 本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物で用いられるアルカリ可溶性アクリル系樹脂として好ましいものは、(メタ)アクリル酸由来の構成単位および/またはヒドロキシ

メタアクリレート由来の構成単位と、アルキルメタクリレート由来の構成単位と、必要に応じ更にスチレン由来の構成単位とを含んでいる共重合体、より好ましくは(メタ)アクリル酸またはヒドロキシエチルメタアクリレート由来の構成単位と、メチルメタアクリレート由来の構成単位を含み、必要に応じ更にスチレン由来の構成単位を含む共重合体である。また本発明のアクリル系樹脂の好ましいポリスチレン換算重量平均分子量範囲は、2,000~200,000、更に好ましくは20,000~100,000である。

- [0034] 本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物においては、膜質改善のために必要に応じ架橋剤が用いられる。本発明においては、架橋剤を用いることにより、レジスト膜の表面荒れや膜減りが改善される。この膜質改善のための架橋剤としては、少なくとも2個のビニロキシアルキルエステル基を含む化合物が好ましいものとして挙げられる。ビニロキシアルキルエステル基を少なくとも2個含む化合物としては、例えば、トリス[4ー(ビニロキシ)ブチル]トリメリテート、ビス[4ー(ビニロキシ)ブチル]イソフタレートが好ましいものとして挙げられる。これらビニロキシアルキルエステル基を含む化合物は、本発明においては、化学増幅型感光性樹脂組成物中のアルカリ可溶樹脂成分100重量部に対して通常0~30重量部、好ましくは1~10重量部である。本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物においては、前記のビニロキシアルキルエステル基を含む化合物を一種単独で含有してもよいし、二種以上を含有してもよい。
- [0035] また、本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物においては、上記のビニロキシアルキルエステル基を含む化合物以外に、膜質改善のために他の架橋剤を用いることも可能である。他の膜質改善の架橋剤としてはメラミン系、ベンゾクアナミン系、尿素系のほかにアルコキシアルキル化メラミン樹脂やアルコキシアルキル化尿素樹脂、ピロメリット酸無水物、ベンゾフェノンテトラカルボン酸無水物、テトラヒドロフランのテトラカルボン酸無水物が挙げられる。
- [0036] 本発明の感光性樹脂組成物には、必要に応じ染料、接着助剤および界面活性剤等を配合することができる。染料の例としては、メチルバイオレット、クリスタルバイオレット、マラカイトグリーン等が、接着助剤の例としては、アルキルイミダゾリン、酪酸、アルキル酸、ポリヒドロキシスチレン、ポリビニルメチルエーテル、tーブチルノボラック、エ

ポキシシラン、エポキシポリマー、シラン等が、界面活性剤の例としては、非イオン系 界面活性剤、例えばポリグリコール類とその誘導体、すなわちポリプロピレングリコー ル、またはポリオキシエチレンラウリルエーテル、フッ素含有界面活性剤、例えばフロ ラード(商品名、住友スリーエム社製)、メガファック(商品名、大日本インキ化学工業 社製)、スルフロン(商品名、旭ガラス社製)、または有機シロキサン界面活性剤、例えば ばKP341(商品名、信越化学工業社製)がある。

本発明のアルカリ可溶性ノボラック樹脂、それ自身はアルカリに不溶または難溶で [0037] あるが、酸の作用により可溶となる樹脂または化合物、酸発生剤、キノンジアジド基を 含む感光剤、アルカリ可溶性アクリル系樹脂、膜質改善のための架橋剤、その他の 添加剤は、溶剤に溶解され感光性樹脂組成物とされる。これら感光性樹脂組成物の 構成材料を溶解させる溶剤としては、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレ ングリコールモノエチルエーテル等のエチレングリコールモノアルキルエーテル類、 エチレングリコールモノメチルエーテルアセテート、エチレングリコールモノエチルエ ーテルアセテート等のエチレングリコールモノアルキルエーテルアセテート類、プロ ピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル等の プロピレングリコールモノアルキルエーテル類、プロピレングリコールモノメチルエー テルアセテート、プロピレングリコールモノエチルエーテルアセテート等のプロピレン グリコールモノアルキルエーテルアセテート類、乳酸メチル、乳酸エチル等の乳酸エ ステル類、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類、メチルエチルケトン、2~~プ タノン、シクロヘキサノン等のケトン類、N, N-ジメチルアセトアミド、N-メチルピロリド ン等のアミド類、γ ーブチロラクトン等のラクトン類等をあげることができる。これらの溶 剤は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

[0038] ところで、半導体実装技術での接合方式は、ワイヤを用いてチップと外部回路を接合するワイヤボンディング方式と、バンプ(金属突起)を用いてチップと外部回路を接合するTAB(Tape Automated Bonding)方式、FC(Flip Chip)方式とがある。バンプ形成技術は、TAB方式、FC方式の両方に使用され、バンプ形成はチップ側の電極もしくは、基板側の電極どちらかに行なわれることになる。バンプの形成は、通常次のような方法により行われる。すなわち、LSI素子が加工されたシリコンウェハー

などの上に、導電層となるバリアメタルを積層し、感光性樹脂組成物、いわゆるレジストを塗布してフォトレジスト膜を形成する。次いで、バンプを形成する部分が開口するように、マスクを介して露光したのち現像して、パターンを形成する。その後、このパターンを鋳型として、電解メッキにより金や銅等の電極材料を析出させる。次いで、樹脂部分を剥離したのち、バリアメタルをエッチングにより除去する。その後、ウェハーからチップが方形に切り出されて、TAB等のパッケージングやフリップチップ等の実装工程に移っていく。

- [0039] このように、バンプ形成においては、感光性樹脂組成物によりパターン状にレジストが形成されるが、本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物は、これらのバンプ製造工程、例えば金バンプ製造工程におけるシアン、もしくは非シアン電解金メッキ工程でのレジストとして好適に用いられる。
- [0040] また、LSI素子、LCD(液晶表示装置)などのFPD、回路基板などの形成においては、バンプの形成の他、配線などもメッキにより形成される。このとき、バンプ並びに配線などには上記電解金メッキの他、銅、ニッケル、半田その他の金属もメッキ材料として用いられる。そして、本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物は、バンプ形成時のメッキあるいは配線形成時のメッキ工程において、このような銅、ニッケル、半田などによるメッキを形成する工程におけるレジストとしても好ましく用いることができる。
- [0041] さらに、これらメッキは単層のみならず同一のレジストパターンを利用して二層以上の多層メッキ層が連続して施されることも広く行われている。本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物は、上記電解金メッキ工程および銅、ニッケルまたは半田メッキ工程が、連続で行われるメッキ工程、すなわち多層メッキ工程でのレジストとして好ましく用いられるものである。なお、多層メッキにおける金メッキ工程あるいは銅、ニッケル、半田メッキ工程の実施の順序は任意であってよい。
- [0042] また、本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物は、磁気ヘッドなどの形成の際のメッキレジストとしても好適に用いることができる。
- [0043] このように、本発明の化学増幅ポジ型感光性樹脂組成物は、まず、必要に応じアルミニウム、銅、銀、金、パラジウムや、これらの2種以上の合金などの導電材料により導電層が形成された基板などの基体上に塗布され、プリベークされ、例えば厚膜あるい

は超厚膜のフォトレジスト層とされる。基体としては、前記したシリコン基板の他、チタンナイトライド(TiN)、ニッケル、パーマロイ(鉄、ニッケルなどの合金)基板、更にはソーダガラス、石英ガラス、炭化ケイ素、炭化チタン、炭化ジルコニウム、窒化ホウ素、窒化アルミニウム、窒化ケイ素、シリコン、ゲルマニウム、ガリウムーヒ素、ガリウムーリン基板などが挙げられる。次いでマスクを介してパターン露光され、更にアルカリ現像液を用いて現像処理された後、必要に応じリンス処理、露光後ベーク(PEB)などが行われる。これにより、高解像度を有し、形状の良好な厚膜あるいは超厚膜のポジレジストパターンが形成され、特に磁気ヘッドの磁極形成やバンプの形成などの際の厚膜あるいは超厚膜メッキレジストとして好適に用いられる。なお、回路基板のメッキレジスト、その他従来ポジ型感光性樹脂組成物が用いられている他の用途においても、本発明の化学増幅ポジ型感光性樹脂組成物は、好適に使用が可能であることは勿論である。また、本発明のポジ型感光性樹脂組成物は高感度で、現像後の残膜率も高く、スカムの発生もない優れた特性を有している。

- [0044] 上記本発明の感光性樹脂組成物塗膜を形成する方法としては、スピンコート法、ロールコート法、ランドコート法、スプレーコート法、流延塗布法、浸漬塗布法など従来感光性樹脂組成物を塗布する際に使用されている任意の方法を用いることができる。また、必要であれば、スクリーン印刷などの方法により塗膜が形成されてもよい。露光に用いられる放射線としては、例えばg線、i線などの紫外線、KrFエキシマレーザーあるいはArFエキシマレーザー光などの遠紫外線、X線、電子線などが挙げられる。更に、現像法としては、パドル現像法、浸漬現像法、揺動浸漬現像法など従来フォトレジストの現像の際用いられている方法によればよい。また現像剤としては、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、、建酸ナトリウムなどの無機アルカリ、アンモニア、エチルアミン、プロピルアミン、ジエチルアミン、ジエチルアミノエタノール、トリエチルアミンなどの有機アミン、テトラメチルアンモニウムヒドロキシド(TMAH)などの第四級アミンなどが挙げられる。
- [0045] 本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物は、フォトレジストの膜厚、露光光源、使用 現像剤などにより露光条件を含め最適処理条件は異なるが、例えば、露光光源とし て後述の実施例で用いられている三菱オスラム社製、HBO1000W/D水銀ランプ

を用いて $20 \mu$  m以上の超厚膜フォトレジストを露光、処理する場合、通常、露光量は  $100 \sim 1000 \text{mJ/cm}^2$ ・sec程度であり、また現像時間は、現像剤として通常使用される有機または無機アルカリ水溶液を用い、現像をディップ法またはパドル法で行なう 場合、 $60 \sim 900$  秒程度である。

[0046] 本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物は、被処理基体上に直接塗布するのではなく、剥離性のプラスチックフィルム上に先ず塗布し、ベークして、一旦仮支持体であるプラスチックフィルム上にフォトレジスト膜を形成し、このフォトレジスト膜を基板などの被処理基体に接着して用いる、所謂ドライフィルムとしての利用も可能である。なお、上記メッキ工程で用いられるメッキ液、メッキ方法などは、従来知られた何れのもの、あるいは方法であってよい。

# 発明の効果

[0047] 本発明により、例えば10 μ m以上の膜厚での高解像性および高感度化を両立させることが実用上可能であり、更に塗布性およびレジストパターンの線幅均一性、耐熱性に優れ、且つ良好なパターンを形成することができる化学増幅型感光性樹脂組成物を得ることができる。

# 発明を実施するための最良の形態

[0048] 以下、本発明を実施例によりさらに具体的に説明するが、本発明の態様はこれらの 実施例に限定されるものではない。なお、以下の例においては、重量平均分子量は スチレン換算の値をいう。

### [0049] 実施例1

重量平均分子量が7,000のノボラック樹脂(m-クレゾール40%、p-クレゾール60%)100重量部、トリエチレングリコールと2-エチルブタン-1,1-ジオールの縮合重合により得られる重量平均分子量が1,000の重合体30重量部、酸発生剤としての2-[2-(5-メチルフラン-2-イル)エテニル]-4,6-ビス-(トリクロロメチル)-s-トリアジン0.6重量部、および4,4'-[1-[4-[1-(4-ヒドロキシフェニル)-1-メチルエチル]フェニル]エチリデン]ビスフェノールの1,2-ナフトキノン-(2)-ジアジド-4-スルホン酸エステル化合物4重量部を、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート200重量部に溶解し、攪拌した後、1.2μmのフィルターでろ過して、本発明の感光性

樹脂組成物を調製した。この組成物を6インチシリコンウエハー上に回転塗布し、11 5°C、7分間ホットプレートにてベーク後、 $65\,\mu$  m厚のレジスト膜を得た。このレジスト膜にズース・マイクロテック社製露光機 (MA-200/ML)にて、三菱オスラム社製、HBO1000W/D水銀ランプ (405nmにおける照度、25mJ/cm²・sec)を使用してホール径とウォール幅が30~1 $20\,\mu$  m:30~1 $20\,\mu$  mとなった種々の線幅がそろったテストパターンを40秒間 (1000mJ/cm²) 露光し、TMAHの3. 0重量%水溶液で23°C、480秒間現像し、レジストパターンを得た。得られたレジストパターンのレジスト形状および膜表面状態の観察を行った。観察はホール径とウォール幅が $60\,\mu$  mと $60\,\mu$  mのパターンを確認することにより行った。結果を表1に示す。

[0050] なお、膜表面状態は、次の基準に基づいて判定した。

- ◎:表面荒れおよび膜減り共なし
- 〇:表面荒れおよび膜減りがいくらか観察される
- △:表面荒れおよび膜減り共かなりの程度観察される
- ×:レジスト膜の殆どが現像液に溶解してしまう

## [0051] 実施例2

実施例1の感光性樹脂組成物に加えて重量平均分子量が30,000のメタクリル酸、メチルメタアクリレート、nーブチルアクリレートの三元共重合体(モル比は20/50/30)15重量部を用いること以外は実施例1と同様に行い、表1の結果を得た。

#### [0052] 実施例3

実施例1の感光性樹脂組成物に加えてトリス[4-(ビニロキシ)ブチル]トリメリテート1 重量部を用いること以外は実施例1と同様に行い、表1の結果を得た。

#### [0053] 実施例4

TMAHの3. 0重量%水溶液で23℃、480秒間現像することに代えて、クラリアント (ジャパン)株式会社製、AZ 303N(KOHの4. 8重量%水溶液)を蒸留水にて7倍 希釈した溶液で23℃、200秒間現像すること以外は実施例1と同様に行い、表1の結果を得た。

### [0054] 比較例1

重量平均分子量が7,000のノボラック樹脂(実施例1と同じもの)100重量部と、2,

3,4ートリヒドロキシー4'ーベンゾフェノンの1,2ーナフトキノンー(2)ージアジドー4ースルホン酸エステル化合物10重量部とをプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート200重量部に溶解し、調整した感光性樹脂組成物を用いること以外は実施例1と同様に行い、表1の結果を得た。

## [0055] 比較例2

2, 3, 4ートリヒドロキシー4'ーベングフェノンの1, 2ーナフトキノンー(2)ージアジドー4ースルホン酸エステル化合物10重量部に代えて、トリエチレングリコールと2ーエチルブタンー1, 1ージオールの縮合重合により得られる重量平均分子量が1,000の重合体30重量部、酸発生剤として2ー[2ー(5ーメチルフランー2ーイル)エテニル]ー4,6ービスー(トリクロロメチル)ーsートリアジン0.6重量部、および重量平均分子量が30,000のメタクリル酸、メチルメタアクリレート、nーブチルアクリレートの三元共重合体(モル比は20/50/30)15重量部を用いること以外は比較例1と同様に行い、表1の結果を得た。

## [0056] 比較例3

TMAHの3. 0重量%水溶液で23℃、480秒間現像することに代えて、クラリアント (ジャパン)株式会社製、AZ 303N(KOHの4. 8重量%水溶液)を蒸留水にて7倍 希釈した溶液で23℃、200秒間現像すること以外は比較例1と同様に行い、表1の結果を得た。

### [0057] [表1]

表 1

	露光量 (sec)	膜 厚 (μm)	パターン形状	膜表面	備考
実施例1	3 0	6 5	良好	0	矩形
実施例2	3 0	6 5	良好	0	矩形
実施例3	3 0	6 5	良好	0	矩形
実施例4	3 0	6 5	良好	0	矩形
比較例1	3 0	6 5	解像せず	Δ	
比較例2	3 0	6 5	不良	×	
比較例3	3 0	6 5	解像せず	Δ	

[0058] 本発明の上記各実施例で得られたレジストパターンには、何れにもスカムは認められず、レジストパターンの形状も良好であった。そして上記表1から、本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物は、いずれもパターン形状、感度、パターンの表面状態の何れも優れていることが分かる。また酸発生剤(PAG)を用いた場合には、従来から使用されてきた感光剤として2,3,4ートリヒドロキシー4'ーベンゾフェノンの1,2ーナフトキノンー(2)ージアジドー4ースルホン酸エステル化合物のみを用いた場合より更に高感度、高解像の感光性樹脂組成物が得られることも表1から分かる。これは従来の感光剤が露光波長の光を吸収するため、厚膜の場合に基板近辺の感光性を失っているのに対し、PAGによる化学増幅のシステムは光を吸収する酸発生剤が少量ですむために、厚膜のリソグラフィーにおいてもパターン形成が可能であり、且つ形状も良好となることによるものと考えられる。さらに、キノンジアジド基を含む感光剤(PAC)およびPAGの2成分および、必要に応じ膜質改善のための架橋剤を用いることにより有機系現像液に対しても無機系現像液を用いた場合と同等の性能を得ることが可能であり、表1からPACおよびPAGの2成分および、膜質改善のための架橋剤を用いるこ

とにより膜表面の良好なレジストパターンを得ることができることが分かる。

## [0059] 耐熱性の評価

本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物により得られたレジストパターンの耐熱性について更に評価を行った。

### 実施例5

実施例2で得られたレジストパターンを90℃で1分間ホットプレートにて加熱処理し、加熱処理の前後でレジストパターンの形状を比較したが、特に変化は見られず、いずれも矩形のパターンであった。

### [0060] 実施例6

実施例1に記載の感光性樹脂組成物を調整し、実施例1と同様にしてレジストパターンを得た。残膜率は98%以上で、パターン形状は矩形で良好であった。ここで得られたレジストパターンを実施例5と同様に加熱処理を行ったところ、パターンの垂れが若干観察された。

- [0061] 上記実施例5及び6の結果から、本発明の感光性樹脂組成物のうちアルカリ可溶性アクリル系樹脂を含有する組成物は、特に耐熱性が優れていることが分かる。 産業上の利用可能性
- [0062] 以上述べたように、本発明の化学増幅型感光性樹脂組成物は、高感度、高解像度、耐熱性、耐メッキ性を有する厚膜並びに超厚膜対応感光性樹脂組成物であり、磁気ヘッドの磁極やLSIの接続用端子として用いられるバンプなどを形成する際のレジストとして好適に用いられる。

# 請求の範囲

- [1] (A)アルカリ可溶性ノボラック樹脂、(B)それ自身はアルカリに不溶または難溶であるが、酸の作用により可溶となる樹脂または化合物、(C)酸発生剤および(D)キノンジアジド基を含む感光剤を含有することを特徴とする化学増幅型感光性樹脂組成物。
- [2] 前記それ自身はアルカリに不溶または難溶であるが、酸の作用によりアルカリに可溶となる樹脂または化合物が、下記一般式(I)で表される構成単位を有することを特徴とする請求の範囲第1項に記載の化学増幅型感光性樹脂組成物。 [化1]

$$-O-\overset{R}{\overset{|}{\underset{H}{C}}}O-(C_{2}H_{4}O-)$$

$$----(I)$$

(式中、Rは炭素数1~20の飽和アルキル基を表し、nは1~10の整数を表す。)

- [3] 更に、(E)アルカリ可溶性アクリル系樹脂を含有することを特徴とする請求の範囲第1 項または第2項に記載の化学増幅型感光性樹脂組成物。
- [4] 前記アルカリ可溶性アクリル系樹脂が、(メタ)アクリル酸由来の構成単位と、アルキルメタクリレート由来の構成単位と、必要に応じスチレン由来の構成単位とを含んでいることを特徴とする請求の範囲第3項に記載の化学増幅型感光性樹脂組成物。
- [5] 前記アルカリ可溶性アクリル系樹脂が、ヒドロキシアルキルメタクリレート由来の構成 単位と、アルキルメタクリレート由来の構成単位と、必要に応じスチレン由来の構成単 位とを含んでいることを特徴とする請求の範囲第3項または第4項に記載の化学増幅 型感光性樹脂組成物。
- [6] 更に、(F)少なくとも2個のビニロキシアルキルエステル基を含む化合物を含有することを特徴とする請求の範囲第1項〜第5項のいずれかに記載の化学増幅型感光性 樹脂組成物。
- [7] 前記成分(A):(B):(C):(D):(E):(F)が、重量比で100:1~50:0.02~10:1~30:0~200:0~30であることを特徴とする請求の範囲第1項~第6項のいずれかに記載の化学増幅型感光性樹脂組成物。

[8] 膜厚を10 µ m以上で使用することを特徴とする請求の範囲第1項〜第7項のいずれかに記載の化学増幅型感光性樹脂組成物。

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

	. 101/012004/013301			
A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl <sup>7</sup> G03F7/039, 7/022				
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC				
B. FIELDS SEARCHED				
Minimum documentation searched (classification system followed by classification	tion symbols)			
Int.Cl <sup>7</sup> G03F7/004-7/18				
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that Jitsuyo Shinan Koho 1922–1996 Jitsuyo Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971–2004 Toroku	such documents are included in the fields searched Shinan Toroku Koho 1996–2004 Jitsuyo Shinan Koho 1994–2004			
Electronic data base consulted during the international search (name of data base	se and, where practicable, search terms used)			
Electronic data base consumed during the international search (mains of and se	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category* Citation of document, with indication, where appropria				
X JP 7-219216 A (Nippon Kayaku Co. Y 18 August, 1995 (18.08.95), Full text (Family: none)	1,7,8 2-6			
X JP 9-15850 A (Fuji Photo Film Co Y January, 1997 (17.01.97), Full text (Family: none)	2-6			
Y  JP 63-10153 A (Konishiroku Shash Kabushiki Kaisha, Mitsubishi Che Ltd.), 16 January, 1988 (16.01.88), Full text (Family: none)	nin Kogyo 1,2,7,8 3-6			
Further documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
* Special categories of cited documents: "T"  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance	later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention			
"E" earlier application or patent but published on or after the international "X"	document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive			
filing date  "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "Y"	step when the document is taken alone document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination			
'O' document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed combined with one or more other such documents, such combined with one or more other such documents, such combined with one or more other such documents, such combined with one or more other such documents, such combined with one or more other such documents, such combined with one or more other such documents, such combined with one or more other such documents, such combined with one or more other such documents, such combined with one or more other such documents, such combined with one or more other such documents, such combined with one or more other such documents.				
Date of the actual completion of the international search 04 October, 2004 (04.10.04)	e of mailing of the international search report 19 October, 2004 (19.10.04)			
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office  Aut	horized officer			
Facsimile No. Tele Form PCT/ISA/210 (second sheet) (January 2004)	ephone No.			

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP2004/013354

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.			
Y A	JP 64-3647 A (Konica Corp., Mitsubishi Kasei Corp.), 09 January, 1989 (09.01.89), Full text (Family: none)	2 1,3-8			
Y A	JP 10-207057 A (JSR Corp.), 07 August, 1998 (07.08.98), Full text & EP 855620 A1 & US 5942369 A	3-5,8 1,2,6,7			
Y A	JP 10-204125 A (Shin-Etsu Chemical Co., Ltd.), 04 August, 1998 (04.08.98), Full text & US 5942367 A	6 1-5,7,8			
A	JP 2002-365799 A (Clariant (Japan) Kabushiki Kaisha), 18 December, 2002 (18.12.02), Full text; all drawings & EP 1400850 A1 & US 2004/170917 A1 & WO 02/101467 A1	1-8			
A	JP 2002-258479 A (Tokyo Ohka Kogyo Co., Ltd.), 11 September, 2002 (11.09.02), Full text & US 2003/59706 A1	1-8			
A	JP 2001-312060 A (Tokyo Ohka Kogyo Co., Ltd.), 09 November, 2001 (09.11.01), Full text; all drawings (Family: none)	1-8			
A	JP 2001-174990 A (Clariant (Japan) Kabushiki Kaisha), 29 June, 2001 (29.06.01), Full text & EP 1143298 A1 & US 6737212 B1 & WO 01/25853 A1	1-8			

A					
				·	
	3. 調査を行	fった分野 な小限資料(国際特許分類(IPC))			
刺		の			
		·		·	
1		トの資料で調査を行った分野に含まれるもの	-		
	日本国公	<ul><li>注用新案公報 1922-1996年</li><li>決開実用新案公報 1971-2004年</li></ul>	<b>Ξ</b>		
	日本国実用新案登録公報 1996-2004年 日本国登録実用新案公報 1994-2004年				
	国際調査で使用		調査に使用した用語)		
١.					
$\vdash$					
	C. 関連する 引用文献の	<b>5と認められる文献</b>		関連する	
	カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連すると		請求の範囲の番号	
	X	JP 7-219216 A (日本化導	医株式会社)	$\begin{bmatrix} 1, 7, 8 \\ 2-6 \end{bmatrix}$	
	Y	1995.08.18,全文(ファミ	( ) — ( )	2 0	
	X	JP 9-15850 A (富士写真ス	7イルム株式会社)	1, 7, 8 2-6	
١	Y	1997.01.17,全文(ファミ	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	20	
	X .	JP 63-10153 A (小西六年	写真工業株式会社,三菱化成工	1, 2, 7, 8 3-6	
	Y	業株式会社)   1988.01.16,全文(ファミ	ミリーなし)	. 5-0	
	X C欄の続	きにも文献が列挙されている。	パテントファミリーに関する別	紙を参照。	
	* 引用文献	のカテゴリー	の日の後に公表された文献 「T」国際出願日又は優先日後に公表:	された文献であって	
	もの	連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す	出願と矛盾するものではなく、	発明の原理又は理論	
	「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 の理解のために引用するもの 以後に公表されたもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで			当該文献のみで発明	
١	「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行の新規性又は進歩性がないと考えられるもの				
١	文献 (理由を付す) 上の文献との、当業者にとって自明である組合せ				
	「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 よって進歩性がないと考えられるもの 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献				
	国際調査を完	了した日 04.10.2004	国際調査報告の発送日 19.10.	2004	
ŀ		の名称及びあて先	特許庁審査官(権限のある職員)	2 H 3 2 0 9	
	日本国特許庁 (ISA/JP) 伊藤 裕美 郵便番号100-8915			Likh a a a a	
	東京	都千代田区霞が関三丁目4番3号	電話番号 03-3581-1101	内線 3229	

# 国際調査報告

C(続き).				
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する開球の範囲の番号		
Y	JP 64-3647 A (コニカ株式会社, 三菱化成株式会社) 1989.01.09, 全文 (ファミリーなし)	2 1, 3–8		
Y A	JP 10-207057 A (ジェイエスアール株式会社) 1998. 08. 07, 全文 & EP 855620 A1 & US 5942369 A	3-5, 8 1, 2, 6, 7		
Y A	JP 10-204125 A (信越化学工業株式会社) 1998.08.04,全文 & US 5942367 A	6 1-5, 7, 8		
A	JP 2002-365799 A (クラリアント ジャパン 株式 会社) 2002.12.18,全文,全図 & EP 1400850 A1 & US 2004/170917 A1 & WO 02/101467 A1	1-8		
A	JP 2002-258479 A (東京応化工業株式会社) 2002.09.11,全文 & US 2003/59706 A1	1-8		
A	JP 2001-312060 A (東京応化工業株式会社) 2001.11.09,全文,全図 (ファミリーなし)	1-8		
A	JP 2001-174990 A (クラリアント ジャパン 株式会社) 2001.06.29,全文 & EP 1143298 A1 & US 6737212 B1 & WO 01/25853 A1	1-8		